$$pH_{éq} : pH_{éq} = \frac{1}{2}\left(pKa + pKa + \log\frac{C'_A . V_A}{V_A + V_{Béq}} \right)$$

$$= \frac{1}{2}\left(14 + 4,7 + \log\frac{210^{-3}.4010^{-3}}{41,610^{-3}} \right)$$

$$\Rightarrow pH_{éq} = 7,99 \approx 8$$